najah213.com · نجاح 213

2018/2017.3GP

مديرية التربية لولاية البويرة
ثانوية بداوي محمد برج أخريص
يوم 12 اكتوبر 2017

الفرض الأول للفصل الأول هندسة الطرائق
الشعبة تقني رياضي سنة ثـالثة
المـــــدة: 2 ســـــــاعة

التمرين الأول: (6,5 ن)

I. فحم هيدروجني أروماتي A كتلته المولية $M_A=78g.mol^{-1}$ يحوي 92,30% من الكربون و 7,69% من الهيدروجين .

1. اوجد الصيغة المجملة للمركب A.
2. اكتب الصيغة النصف مفصلة للمركب A وسميه .

يعطى : $M_H = 1g.mol^{-1}$, $M_C = 12g.mol^{-1}$

II. نجري على المركب A سلسلة التفاعلات الكيميائية التالية:

1) $A + H_3C-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-Cl \xrightarrow{.....} B + HCl$

2) $B +$ كلوريـــد ايثيـــل مغـــنزيوم $\longrightarrow C$

3) $C + H_2O \longrightarrow D + MgCl(OH)$

4) $D \xrightarrow[170\ ^oC]{H_2SO_4} E + H_2O$

5) $D + PCl_5 \longrightarrow F + POCl_3 + HCl$

1. استنتج الصيغ نصف مفصلة للمركبات (B), (C) , (D) , (E) , (F).
2. ما هو الوسيط المناسب للتفاعل رقم (1).

التمرين الثاني: (7,5ن)

بورم الإيثيل هو مشتق هالوجيني R-X يحضر في المخبر على مرحلتين وذلك بوجود المواد والأدوات الأتية: 30ml ايثانول(°96 ,0,8=d) –25ml من H_2SO_4 (d=1,83)– 25g من KBr وماء جليدي

دورق كروي– مسخن كهربائي – دورق الإستقبال – قارورة الفصل – حامل – مكثف.

بعد اجراء التجربة تم الحصول على حجم من بروم الإيثيل قدره V=12ml

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

المطلوب:

1. اكتب معادلة تفاعل تشكل بروم الإيثيل.
2. ما الهدف من اضافة حمض الكبريت في المرحليتين رقم (1) و (2).
3. ما اسم الطريقة المستعملة في فصل الطبقتين وارسم ادات الفصل.
4. احسب عدد مولات كل من الإيثانول و بروميد البوتاسيوم وبين المتفاعل المحد.
5. أحسب مردود التفاعل؟

يعطى: $M_{Br} = 80g.mol^{-1}$, $M_K = 39g.mol^{-1}$, $M_O = 16g.mol^{-1}$,
$M_C = 12g.mol^{-1}$, $M_H = 1g.mol^{-1}$, $\rho(C_2H_5Br) = 1,46g/cm^3$

التمرين الثالث:(06 ن)

I. يمكن الحصول على المركب (X) انطلاقا من (propan-2-ol) وفق سلسلة التفاعلات التالية:

1) propan-2-ol $\xrightarrow[300C^\circ]{Cu}$ A + H_2

2) A $\xrightarrow{Zn/HCl}$ B + H_2O

3) B + Cl_2 $\xrightarrow[\text{اكثر استقرار}]{UV}$ C + HCl

4)  + 2C $\xrightarrow{AlCl_3}$ D(para) + 2HCl

5) D $\xrightarrow[H_2SO_4]{KMnO_4}$ X + $4CO_2$ + $6H_2O$

1. اوجد الصيغ نصف مفصلة للمركبات (A), (B) , (C) , (D) , (X).
2. اكتب معادلة تحضير المركب (C) انطلاقا من propan-2-ol مباشرة

II. يمكن للتفاعل الثالث ان ينتج مركبا آخر (C')أقل استقرارا ، نجري على المركب (C') سلسلة التفاعلات الآتية:

6) C' + Mg $\xrightarrow{R\text{-}O\text{-}R}$ E

7) E + CO_2 ⟶ F

8) F + H_2O ⟶ I + MgCl(OH)

- جد الصيغ نصف مفصلة للمركبات (C'), (E) , (F) , (I) .

حكمة ﴿فشل من حولك لا يعني بالضرورة فشلك، لكن لا تتوقع منهم مساعدتك على النجاح﴾ سـ – رهواني

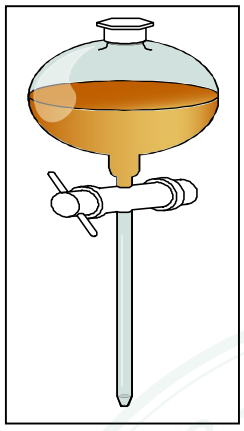
najah213.com · نجاح 213

التصحيح النموذجي للفرض الأول ف 1 السنة الثالثة تكنولوجيا هندسة الطرائق 2017|2018 الاستاذ رهواني سـ

عناصر الإجابة النموذجية	العلامة مجزئة	العلامة مجموع
التمرين الأول: (6,5 نقاط)		
1.		
أ. ايجاد الصيغة المجملة للمركب الاروماتي A من الشكل $C_X H_y$	0,25	
ايجاد X.		
$M_A = 78g.mol^{-1} \Rightarrow$		
$\left.\begin{matrix} 78 \longrightarrow 100\% \\ 12X \longrightarrow 92.30\% \end{matrix}\right\} \Rightarrow X = \frac{92.3\times 78}{1200} = 6$	1	
$\boxed{X = 6}$		3,5
إيجاد y .		
$\left.\begin{matrix} 78 \longrightarrow 100\% \\ 1y \longrightarrow 7,69\% \end{matrix}\right\} \Rightarrow y = \frac{7,69\times 78}{100} = 6$	1	
$\boxed{y = 6}$		
ومنه الصيغة المجملة للمركب Aهي C_6H_6	0,5	
ب. الصيغة النصف مفصلة للمركب A وتسميته.		
benzene	0,75	
2.		
أ. استنتاج الصيغ نصف مفصلة للمركبات		
B C D E F	0,5 ×5	3
ب. الوسيط المناسب للتفاعل رقم (1) هو احماض لويس $AlCl_3$	0. 5	
التمرين الثاني:(7,5 نقاط)		
1. كتاب معادلة تفاعل تشكل بروم الإيثيل.		
$CH_3-CH_2-OH + HBr \longrightarrow CH_3-CH_2-Br + H_2O$	1,25	1,25
ملاحظة يمكن كتابة التفاعل وجود بروم البوتاسيوم ووجود حمض الكبريت		
$CH_3-CH_2-OH + KBr \xrightarrow{H_2SO_4} CH_3-CH_2-Br + H_2O + KHSO_4$		

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

التصحيح النموذجي للفرض الأول ف 1 السنة الثالثة تكنولوجيا هندسة الطرائق 2017|2018 الاستاذ رهواني سـ

2	0,5 ×2 1 0,25 0,25 x2	2. الهدف من اضافة حمض الكبريت في المرحلة (1) هو لتشكيل حمض البروم حسب التفاعل التالي: $H_2SO_4 + KBr \longrightarrow KHSO_4 + HBr$  في المرحلة(2) دوره فصل الماء عن بروم الإيثيل اسم الطريقة المستعملة في فصل الطبقتين هو الإبانة رسم ادات الفصل.
2	0,25 0,25 0,25 0,25 0,5 0,25 0,25 ×2	3. حساب عدد مولات كل من الإيثانول و بروميد البوتاسيوم وبين المتفاعل المحد. $M(KBr) = 39 + 80 = 119 g.mol^{-1}$ $n(KBr) = \frac{m}{M} \Rightarrow n(KBr) = \frac{25}{119} = 0,21 mol \Rightarrow \boxed{n(KBr) = 0,21 mol}$ $M(C_2H_5OH) = 12 \times 2 + 6 + 16 = 46 g.mol^{-1}$ $n(C_2H_5OH) = \frac{m}{M}$ $d = \rho = \frac{m}{V} \Rightarrow m = 0,8 \times 30 = 24 g$ $n(C_2H_5OH) = \frac{24}{46} = 0,52 mol \Rightarrow \boxed{n(C_2H_5OH) = 0,52 mol}$ بما أن $n(KBr) \langle n(C_2H_5OH)$ ومنه المتفاعل المحد هو بروميد البوتاسيوم KBr 4. حساب مردود التفاعل $R(\text{المردود}) = \frac{(m_P)\ \text{الكتلة العملية}}{(m_{th})\ \text{الكتلة النظرية}} \times 100$ بما ان المتفاعل المحد هو KBr فنعتمد على حساب المردود به لدينا الحجم الذي حصل عليه في نهاية التجربة هو V=12ml لبروم الإيثيل d=1,46 كثافة بروم الإيثيل حساب الكتلة التجريبية m_p $d = \rho = \frac{m_p}{V} \Rightarrow m_p = \rho \times V = 1,46 \times 12 = 17,52 g$ $\boxed{m_p = 17,52 g}$

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

التصحيح النموذجي للفرض الأول ف 1 السنة الثالثة تكنولوجيا هندسة الطرائق 2017|2018 الاستاذ رهواني سـ

		حساب الكتلة النظرية لبروم الإيثيل
		$CH_3-CH_2-OH + KBr \xrightarrow{H_2SO_4} CH_3-CH_2-Br + H_2O$
	0,25	$M(KBr) \longrightarrow M(C_2H_5Br)$
	0,5	$119g/mol \longrightarrow 109g/mol$
		$25g \longrightarrow m_t$
2,25		$m_t = \frac{25\times109}{119} = 22,89g$
	0,5	$\boxed{m_t = 22,89g}$
		$R(\text{المردود}) = \frac{(m_P)\text{الكتلة العملية}}{(m_{th})\text{الكتلة النظرية}} \times 100$
		نعوض في قانون المردود فنجد
		$R(\text{المردود}) = \frac{17,52}{22,89} \times 100$
	0,5	$R(\text{المردود}) = 76,53\%$
		التمرين الثالث:(6 نقاط)
		I.
		1. ايجاد الصيغ نصف مفصلة للمركبات
2,5	0,5x5	A: $H_3C-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-CH_3$ B: $H_3C-CH_2-CH_3$ C: $H_3C-\underset{\underset{Cl}{\|}}{HC}-CH_3$ D: $H_3C-\underset{\underset{CH_3}{\|}}{CH}-C_6H_4-\underset{\underset{CH_3}{\|}}{HC}-CH_3$ X: $HOOC-C_6H_4-COOH$
		2. كتابة معادلة تحضير المركب (C) انطلاقا من propan-2-ol مباشرة
1,5	1,5	$H_3C-\underset{\underset{OH}{\|}}{CH}-CH_3 + SOCl_2 \longrightarrow H_3C-\underset{\underset{Cl}{\|}}{CH}-CH_3 + HCl + SO_2$
		II. ايجاد صيغ المركبات
2	0,5 ×4	C': $H_3C-CH_2-CH_3-Cl$ E: $H_3C-CH_2-CH_3-MgCl$ F: $H_3C-CH_2-CH_2-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OMgCl$ I: $H_3C-CH_2-CH_2-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OH$

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com